

استخدام المرشحات الهيكلية في معالجة المياه الجوفية

د . كاسب حسن

استاد مساعد في كلية

الهندسة المدنية

جامعة تشرين

من العمليات المعقدة ، المنتشرة بشكل واسع في الصناعات المختلفة ، وأعمال معالجة المياه ، عملية فصل المحاليل بترشيحها عبر طبقة قابلة للانضغاط ، تكون بشكل مسبق على سطح المرشحات الهيكلية . يتضمن المقال نتائج دراسات تجريبية لعملية فصل الحديد من المياه الجوفية باستخدام المرشحات الهيكلية ، وطبقة منضغطة من ماءات الحديد ، دون استخدام مواد راشحة إضافية ، تقدم في هذه الدراسة علاقات ناظمة لعملية تعبئة المرشح وتشكيل الطبقة وتحديد العوامل المؤثرة على هاتين العمليتين بهدف التوصل الى الظروف المثلى لعملية الترشيح وتحديد مجالات استخدامها في فصل شوائب الحديد من المياه الجوفية .

ان اختصار فترة التعبئة وتحديد الظروف المثلى لتشكيل طبقة ماءات الحديد (سرعة الترشيح ، تركيز المحلول ، الضغط ، نوع المرشح ، المسامية وغيرها) ، يؤدى الى اطالة الدورة الترشيحية الفعلية التي يمكن أن تتجاوز (ثلاثة أشهر) .

الترشيح الفعلية . يمكن تقسيم عمل

المرشح الى ثلاث مراحل :

- ١- تعبئة المرشح .
- ٢- الدورة الترشيحية الفعلية .
- ٣- غسل المرشح لاعادة استخدامه .

تستخدم المرشحات الهيكلية في مجال الامداد بالمياه بشكل واسع حالياً وذلك من أجل تصفية المياه ، واعداد المياه على البواخر ، ومعالجة مياه المسابح ومعالجة المياه الجوفية ومعالجة مياه المحطات الحرارية ، وما المرشحات الصغيرة المستخدمة في المخابير والمؤسسات والمنازل الا أحد اشكالها . من الاستخدامات الهامة لهذه المرشحات : فصل شوائب الحديد من المياه الجوفية . وقد بدأ استخدامها في وحدات الجيش الامريكي المتنقلة منذ الحرب العالمية الثانية وهي تستخدم حالياً في الولايات المتحدة لتخليص

١- مقدمة :

المرشح الهيكلية هو عبارة عن حاجز (هيكل) على شكل طبقة متماسكة لها مسامية معينة تصنع من مواد مختلفة كالخار ، والخيوط المعدنية ، وخيوط الأقمشة الاصطناعية وغيرها وتكون عادة أسطوانية الشكل مفرغة من الداخل . تستخدم هذه المرشحات في الصناعات الكيميائية ، والبتروكيميائية ، وتكرير النفط ، والصناعات الغذائية وأعمال معالجة المياه . لا يشكل الهيكل الراشح طبقة راشحة بحد ذاته بل هو عبارة عن قاعدة راشحة تكون على شكل مسحوق (برليت ، ديناميت وغيرها) . تخلط المادة بالماء لتشكل محلولاً مبدود التركيز ثم يضغط المحلول عبر المرشح الهيكلية فتكون على سطحه طبقة راشحة ذات سماكة محددة ، تبدأ بعدها عملية



دراسة الطبقة الراشحة الدورة الترشيحية ،
غسل المرشح - الهياكل المستخدمة .
٢- مجالات الاستخدام من حيث نوعية
المياه المعرّضة للمعالجة وتركيبها
الحديد فيها .

٣- الشروط المثلى لعملية تخليص
المياه من الحديد : تركيز الحديد ،
سرعة الترشيح ، الضغط المسامية ،
سماكة الطبقة الخ ٠٠٠٠

نستعرض في هذا المقال دراسة مفصلة
لتعبئة المرشح والطبقة الراشحة لمّا
لذلك من أهمية وأثر على مرحلة
الترشيح الفعلية وزمنها .

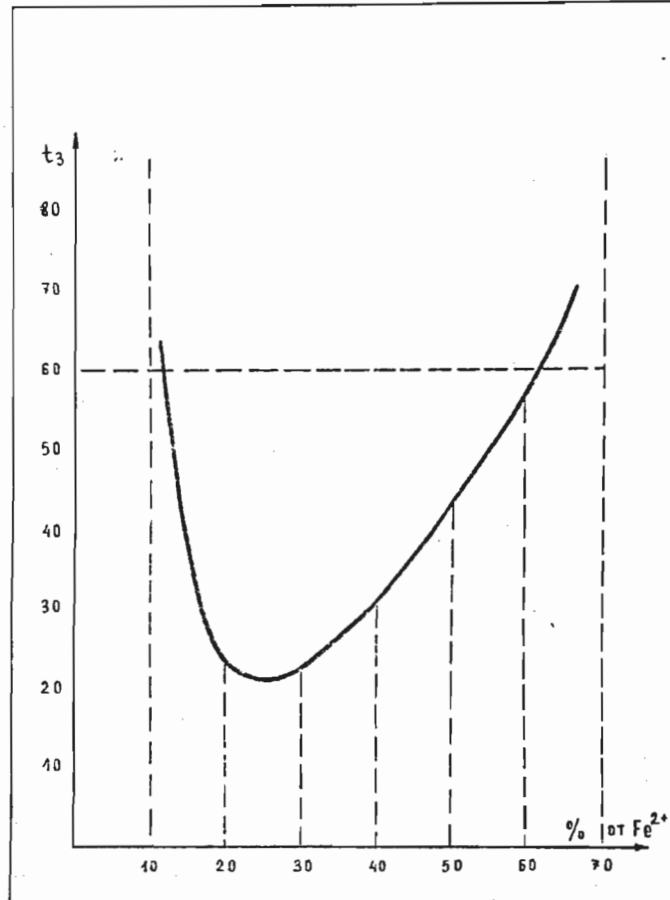
٣ - المواد والطرق الاختبارية
والرياضية :

آ- دراسة فترة تعبئة المرشح : تجرى
عملية إزالة الحديد على
المرشحات الهيكلية بدون استخدام
المواد الراشحة الإضافية عملياً
على مرحلتين : المرحلة الأولى -
تعبئة المرشح ويرافق هذه المرحلة
انسداد تدريجي لمسامات الهيكل
الغير الراشح والمرحلة الثانية
مرحلة الترشيح الفعلي ويرافقها
تشكل مستمر لطبقة قابلة للانضغاط
قوامها ماءات الحديد
($Fe(OH)_3$) تستمر فترة
التعبئة حسب (٤، ١) حوالي مئة
ساعة ويعود ذلك الى انخفاض تركيز
ماءات الحديد المشكلة للطبقة مدسما
يساعد على التسرب الدائم للذرات
الى داخل مسامات الجسم الراشح
والعمل على سدها بشكل تدريجي على
عكس ما يحصل في حال التركيب
العالي للمحلول المسبق التشكل حيث
تتكون على سطح الجسم الراشح

مجموعات مترابطة من الذرات ثقلاً
كثيراً عن نفوذ الذرات الى مسامات
الهيكل الراشح (٧، ٦، ٥) ، تتعلق
انسداد مسام المرشح بعوامل عديدة
أهمها : تركيز المحلول الأولي ،
سرعة الترشيح ، طبيعة المادة الراشحة ،
طبيعة الجسم الراشح وغيرها . من
البدهي أن جزءاً من ذرات الحديد
الثلاثي النافذة عبر المسام يمر مع
المياه المعرّضة للترشيح ، ويعتبر
المرشح معبأ عندما ينخفض التركيز في
المياه الخارجة منه حتى ٠.١ - ٠.٣ مغ/ل
، تجب دراسة فترة التعبئة بشكل مرتبط
بالمراحل الأخرى لعملية الترشيح ،
وبحث لا يوفد اختصارها الى اختصار
كبير في الدورة الترشيحية الفعلية .
أي أنه يجب تحديد الزمن الأمثل
والاقتصادي لفترة التعبئة . من هنا
تم رفض استخدام محلول ماءات الحديد
المسبق لتخفيض فترة التعبئة لان ذلك
أدى الى اختصار كبير في زمن
الدورة الترشيحية من جهة وإلى عدم
استقرار تركيز الحديد في الميسما
المرشحة من جهة ثانية . تم أيضاً
رفض استخدام مرشح ذي مسام
٢٠٠ ميكرون وما فوق بسبب الزيادة
الكبيرة في زمن التعبئة التي تجاوزت
ثلاثة ايام . من العوامل الهامة التي
يجب تحديدها أثناء دراسة تعبئة
المرشح هي : سرعة الترشيح ، نسبة الهواء
الى الماء (نسبة الحديد المؤكسد الى
الحديد الشنائي) ، طبيعة تزايد
الضغط وانخفاض تركيز الحديد في المياه
المرشحة مع الزمن تبعاً لنسبة الحديد
المؤكسد ولابعاد مسام المرشح ونوعه
وأخيراً علاقة زمن التعبئة بتركيز
الحديد في المياه الخام .

منسوباً الى سطح المرشح أما النسبة المثلثية للخليط المائي الهوائي فهي تلك التي يتأكسد فيها حوالي ٢٠ - ٣٠ ٪ من الحديد الثنائي ويوضح الشكل (٢) علاقة زمن التعبئة بهذه النسبة .

من خلال الدراسات التجريبية الواردة في (٢) تم التوصل الى النتائج التالية :
 - تدل التجارب الجارية على المياه الطبيعية التي لا يزيد تركيز الحديد فيها على (١٠) مغ / ل وباستخدام مرشح فخاري ذي مسام ٨٠ ميكرونا على أن السرعة المثلى للترشيح هي ٠.٦ م / ساعة



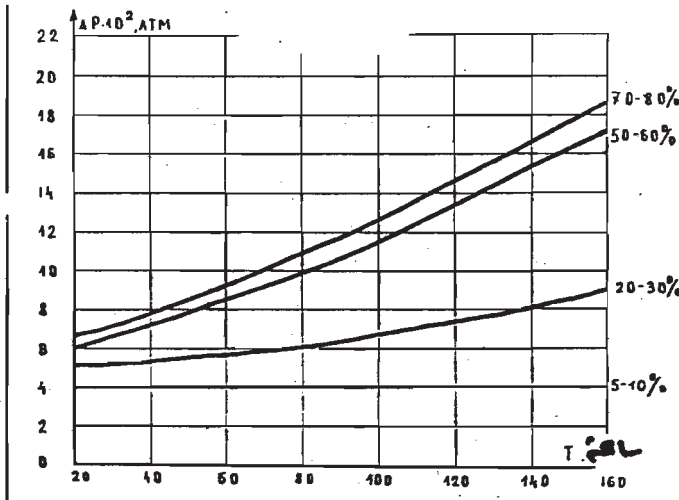
شكل (٢)

بنسبة الحديد المؤكسد

علاقة زمن التعبئة t_3

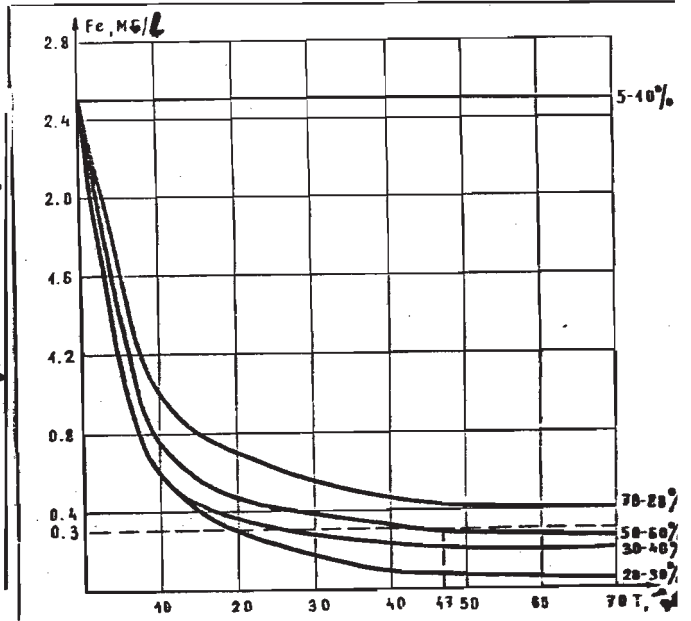
فترة التعبئة وبعدها أي خلال الدورة الترشيحية الفعلية .

أما الاشكال (٣) و (٤) فتبين كيفية انخفاض تركيز الحديد وارتفاع الضغط تبعاً للنسبة المذكورة . من المنحنيات نرى أن النسبة المثلى للحديد المؤكسد في المحلول هي ٢٠ - ٩٠ ٪ خلال



شكل (٤)

ارتفاع الضغط مع الزمن تبعاً
نسبة الحديد المؤكسد

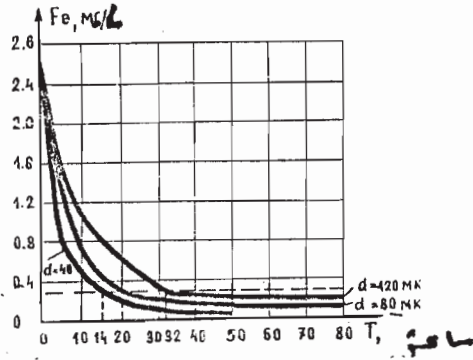


شكل (٣)

انخفاض تركيز الحديد مع الزمن
تبعاً لنسبة الحديد المؤكسد

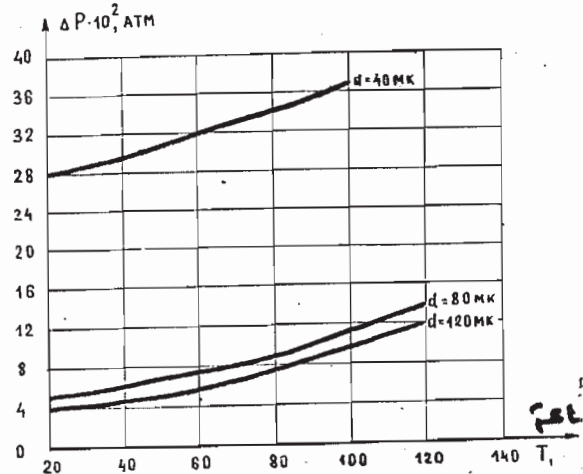
ج - أما ما يتعلق باستخدام مرشح من خليط معدني - فخاري بمسام تقدر ب ٥٠ ميكرونًا وبمسافة ٥ مم فلا ينصح باستخدامه بسبب كلفته الباهظة وفترة التعبئة الطويلة كما يشير المنحنى (٧) هذا بالإضافة إلى ميل الضغط للارتفاع الكبير شكل (٨) وتأثره بالمطبوّل الحمضي عند غسل المرشح (يغسل المرشح بمطبوّل حمض كلور الماء بنسبة ٩٠ ٪ من الماء) .

ب - تؤثر أبعاد مسام المرشح على عملية التعبئة والترشيح معاً وتبين الأشكال (٥) و(٦) هذا التأثير . من الواضح أن المرشح الفخاري بمسام ٤٠ ميكرونًا يعطي نتائج جيدة من حيث اختصار فترة التعبئة ، إلا أن ذلك يؤدي إلى انخفاض كبير في الدورة الترشيحية ويدل على ذلك الارتفاع السريع في الضغط . نشير إلى أن الأبعاد المثلى لمسام المرشح هي ٨٠ - ١٢٠ ميكرونًا حيث تقابلها فترة تعبئة ٢٠ - ٣٠ ساعة بسرعة ترشيح ٠.٦ م / ساعة وتركيز أولي للحديد قدره ٢٥ مغ / ل بينما لا يزيد الضغط عن ١.٦ ضغطاً جويًا .



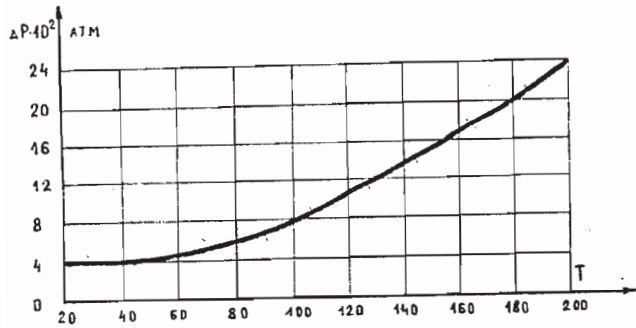
شكل (٦)

طبيعة انخفاض تركيز الحديد في المياه
المرشحة مع الزمن تبعا لمسام المرشح
الفخاري .



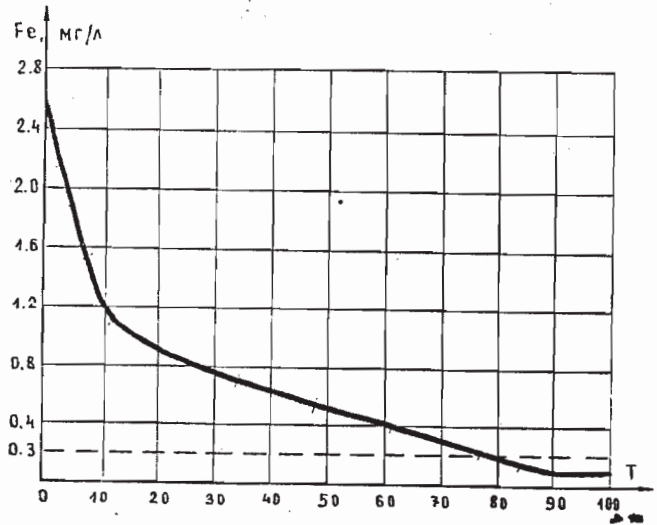
شكل (٥)

طبيعة ارتفاع الضغط مع الزمن
تبعا لمسام المرشح الفخاري



شكل (٨)

طبيعة ارتفاع الضغط في مرشح —
خليط معدني - فخاري مع الزمن —



شكل (٧)

انخفاض تركيز الحديد في المياه المرشحة
مع الزمن لمرشح من خليط معدني فخاري

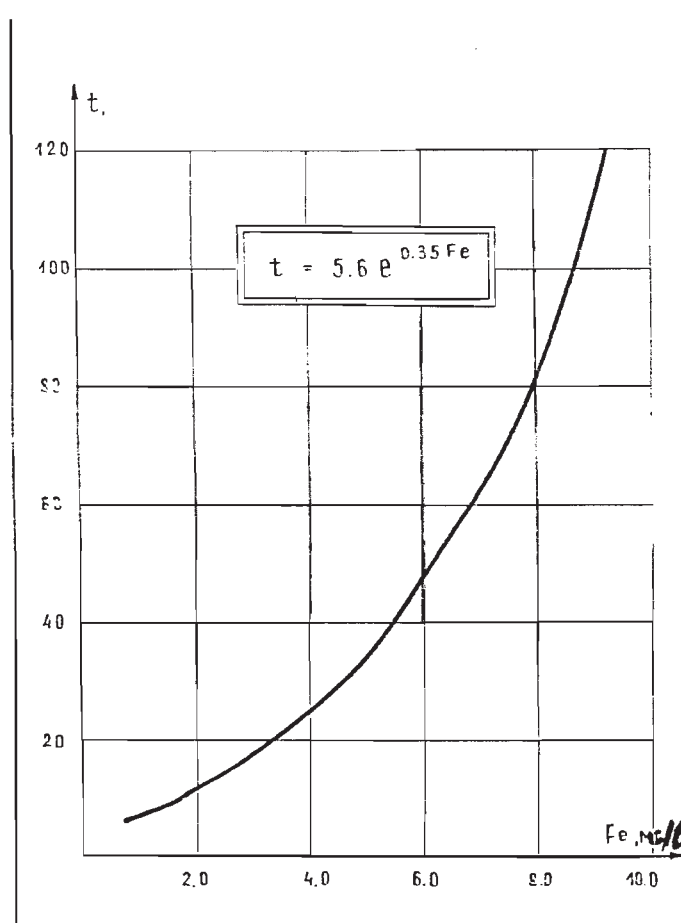
ملاحظة :

(المسام)

- قطر المرشح ٥٠ ميكرونا (قطر
- سرعة الترشيح ٠.٦ م / ساعة
- نسبة الحديد الموكسد ٢٠-٣٠ ٪

هـ - يرتبط زمن تعبئة المرشح بالتركيز الأولي للحديد في المياه الخام (Fe^{+2}) حسب العلاقة التالية $t = 5,6 \cdot e^{0,35 Fe^{+2}}$ المنحنى (٩) يتضح من المنحنى أن تركيز الحديد ٨ مغ / ل ومما

فوق يقابله زمن تعبئة (١٠٠) ساعة وأكثر ، كما أن التركيز الكبير للحديد يؤدي الى دورة ترشيحية مخفضة من هنا نقترح استخدام هذه الطريقة من أجل التراكيز المنخفضة للحديد في المياه الجوفية حتى ٥ - ٦ مغ / ل .



شكل (٩)

علاقة زمن التعبئة في المرشح الفخاري بالتركيز الأولي للحديد في المياه المعرضة للترشيح

يستدعي استخدام كميات كبيرة من الهواء .

دراسة الطبقة المتشكلة على

المرشح من مياه الحديد :

آ - معلومات عامة : من المعروف أن عملية الترشيح عبر

هـ - تجدر الإشارة الى أن سرعة الترشيح بعد فترة التعبئة يمكن أن تزداد حتى ١٢ - ١٥ م / ساعة أما درجة pH المياه الخام المقترحة فهي ٧.٤ - ٧.٧ لأنه يصعب أكسدة الحديد بدرجة أقل مما

طبقة من الرواسب هي من العمليات المعقدة، الخاضعة لتأثير مجموعة كبيرة من العوامل التي يمكن تقسيمها الى :
(Macro factors) عوامل
ماكروية ، يمكن قياسها مثل
(انخفاض الضغط ، لزوجة السائل ، تركيز
المحلول) • و (Mikro factors)
عوامل ميكروية لا يمكن تحديدها
أو وصفها رياضيا بدقة مثل (طبيعة
وتركيب الراسب ، المسامية ، الظواهر
السطحية ، درجة التكتل وغيرها) •
تشير المراجع المختلفة (٨٠٧ ، ٩٠)
وغيرها الى وجود مجموعة كبيرة من
العلاقات التي يمكن أن ترسم الصفات
العامة للعملية المذكورة أهمها قانون
روث - كارمان العلاقة (١) :

$$V = \frac{dW'}{dt} = \frac{\Delta P}{M(Z_{cp} q_T W' + R_0)} \quad (1)$$

باعتبار :

- V سرعة الترشيح م/شا
- W' حجم الراسب المتشكل خلال الزمن t على واحدة السطح / ٣م / ٢م •
- t زمن الترشيح بالثانية •
- ΔP انخفاض الضغط خلال عملية الترشيح كيلو نيوتن / ٢م •
- q_T كتلة الراسب المتشكل خلال فترة الحصول على واحدة الحجم من السائل المرشح كغ / ٣م •
- M اللزوجة الحركية للمحلول ك •
- n - شا / ٢م •
- Z_{CP} المقاومة النوعية الوسطية للراسب من أجل كامبل الطبقة المتشكلة م/كغ •

- R₀ - مقاومة جسم المرشح (الحاجز) •
تتعلق المقاومة النوعية للطبقة الراشحة بالضغط وتصف هذه العلاقة بالتعقيد كونها مرتبطة بمجموعة كبيرة من العوامل الميكروية •
وقد حدد روث وكارمان هذه العلاقة كما يلي :

$$Z_{CP} = Z_0' \cdot P^S \quad (2)$$

باعتبار : S - دليل انضغاط الراسب يتراوح ما بين صفر - ١ •
Z₀' - عامل المقاومة النوعية

ب - الاسس المعتمدة في التجارب : يتعلق الثابت (Z_{cp}) في المعادلة (١) : بمسامية الراسب ، بشروط تحضيره ، بتركيزه ، بانخفاض الضغط وبالعوامل أخرى وهو من أكثر الشواهد تعقيدا بمفهومه الفيزيائي • يتضح من المعادلة (١) أن انخفاض قيمة (Z_{CP}) يؤدي الى زيادة سرعة الترشيح $\frac{dW'}{dt}$ وبالتالي الى زيادة مردود المرشح • وهذا تبرز أهمية دراسة العوامل المؤثرة على المقاومة النوعية Z_{CP} ومعرفة الطرق العملية لتخفيضها •
تدل معطيات (٧) على أن العلاقة ما بين المقاومة النوعية للراسب القابل للانضغاط وانخفاض الضغط ، يمكن أن تحدد بالعلاقة التالية :

$$Z_{CP} = K \cdot P^S \quad (3)$$

باعتبار K - عامل التناسب •
غير أن المعلومات التي تشير الى علاقة المقاومة النوعية للراسب بتركيز المحلول أتت متضاربة ومحدودة جدا •

خاصة بما يتعلق بوجود دالة رياضية
أو تجريبية لوصف العلاقة
المذكورة .

مما سبق نرى أن دراسة تأثير
انخفاض الضغط على المقاومة النوعية
للراسب في العلاقة (٣) يتطلب تحديد
قيم S و K ، أما تأثير
تركيز المحلول على المقاومة النوعية
لطبقة الراسب فيتطلب تحديد طبيعة
هذه العلاقة والشواهد الداخلة فيها .
لكي نحدد المقاومة النوعية
لطبقة الراسب لا بد من التحديد
التجريبي لمجموعة عوامل ومفاهيم
هي :

- C - التركيز النسبي في المحلول
الاولي المستخدم .
- P_{oc} - كثافة الراسب الرطب .
- U - النسبة ما بين حجم الطبقة
الراشحة من الراسب وحجم
الماء المرشح من خلالها .
- δ - سماكة طبقة الراسب .
- q_T - كتلة الراسب الجاف المتشكل
من جراء ترشيح واحدة الحجم
من الماء .
- يمكن بالاعتماد على
الطريقة والعلاقات الواردة في
(١٠) تحديد هذه المفاهيم
كما يلي :

$$C = \frac{m_{oc} (100 - W)}{m_{oc} + m} ; \% \quad (٤)$$

$$P_{oc} = \frac{100 P_m \cdot P}{100 P_g + (P_m - P_g) W} ; Kg./m^3 \quad (٥)$$

$$U = \frac{C \cdot P_g}{P_{oc} [100 - (W + C)]} ; \quad (٦)$$

$$= V' \cdot U ; M \quad (٧)$$

$$q_T = \frac{CP (100 - W)}{100 [100 - (W + C)]} ; Kg \quad (٨)$$

باعتبار :

- m_{oc} - كتلة الراسب الرطب كغ .
- m_0 - كتلة الماء المرشح كغ .
- W - نسبة الماء في المحلول
الاولي .
- P_g - كثافة الماء (السائل)
في المحلول كغ / م^٣ .
- P_m - كثافة الراسب الجاف في
المحلول كغ / م^٣ .
- V' - حجم السائل (الماء) المرشح
من واحدة الماحة من
سطح المرشح .
- يمكن بالاعتماد على الطريقة
الموضحة في (١٠) تحديد المقاومة
النوعية لماءات الحديد وذلك بقياس
الزمن اللازم للحصول على حجوم متساوية من
الماء النقي المرشح عبر طبقة مسبقة
التشكل من الراسب . من المعادلة الاساسية
(١) نجد أن منحني العلاقة :
 $\frac{t}{W} = f(W)$ هو عبارة عن
خط مستقيم يميل على محور السينات
بزواوية δ يعبر ميل الزاوية عن
المقاومة النوعية للراسب أما المسافة
ما بين بداية الاحداثيات ونقطة تقاطع
الخط مع محور العينات فيدل على مقاومة
الحاجز الهيكلي . لكي ننتقل من علاقة
القطع الناقص في جملة الاحداثيات
 $t = f(W)$ الى الخط المستقيم في
جملة الاحداثيات $\frac{t}{W} = f(W)$
يكفي أن نقسم بشكل متسلسل القسـم

وحل جملة المعادلات (١١) نحصل على :

$$K = 10 \frac{xy - xy_1}{n_2y - n_1y_1}; S = \frac{n_2X - n_1x_1}{n_2y - n_1y_1} \quad (١٣)$$

باعتبار :

n_1 - عدد تجارب المجموعة الأولى .
 n_2 - عدد تجارب المجموعة الثانية .
 العدد الاجمالي للتجارب
 $n = n_1 + n_2$

ج - نتائج الدراسات التجريبية :
 بالاعتماد على الاشس المذكورة أعلاه
 وعلى المحطة المخبرية الموصوفة في
 العمل (٣) والتجارب التي أجريت عليها
 في معهد البناء في موسكو تم التوصل
 الى :

٤ - النتائج والمناقشة :

أ - علاقة المقاومة النوعية لطبقة
 الراسب المتشكلة من ماءات الحديد
 بالضغط P الواجب توفره من
 أجل عمل المرشح تبعاً لتركيز
 الراسب C في المحلول الأولي :

$$C = 0,21\%; Z_{cp} \cdot 10^{-9} = 15,6 \cdot P^{0,724} \quad (١٤)$$

$$C = 0,31\%; Z_{cp} \cdot 10^{-9} = 11,3 \cdot P^{0,752} \quad (١٥)$$

$$C = 0,42\%; Z_{cp} \cdot 10^{-9} = 5,10 \cdot P^{0,907} \quad (١٦)$$

$$C = 0,56\%; Z_{cp} \cdot 10^{-9} = 13,9 \cdot P^{0,773} \quad (١٧)$$

وقد جسدت هذه العلاقات على الشكل (١٤)

بشكل منحنيات بيانية .

ب - علاقة المقاومة النوعية بتركيز
 الراسب في المحلول الأولي تبعاً
 للضغط .

الحاصلة على محور العينات على القيم
 المقابلة لها للحجوم الناتجة من
 السائل .

اما بالنسبة لتحديد قيم Z_{cp}
 و R_0 في المعادلة (١) فيتم
 بالاعتماد على العلاقات التالية :

$$Z_{cp} = \frac{C_1 \cdot P \cdot S^2}{M \cdot q_T} \operatorname{tg} \delta \quad (٩)$$

$$R_0 = \frac{C_2 \cdot P \cdot S}{M} \quad (١٠)$$

باعتبار C_1 و C_2 - عوامل
 قياسية .

$\operatorname{tg} \delta$ - ميل الخط المستقيم على
 المحور (W)

y - المسافة المحددة بتقاطع

المستقيم مع المحور $\frac{t}{h}$

وحتى بداية الاحداثيات

M - العامل الديناميكي

للزوجة السائل .

q_T - كتلة الراسب المتشكلة

على سطح الهيكل خلال

زمن الحصول على واحدة

الحجم من السائل .

بعد تحديد سلسلة من قيم Z_{cp} تبعاً
 لقيم مختلفة من ΔP يتم تحديد
 العامل K و S بالاعتماد على
 جملة العلاقات التالية :

$$\sum_{n_1}^{n_1} \lg Z_{cp} = S \sum_{n_1}^{n_1} \lg P + n_1 \lg K \quad (١١)$$

$$\sum_{n_1}^n \lg Z_{cp} = S \sum_{n_1}^n \lg P + n_2 \lg K$$

بعد الاستعاضة عن n_1 :

$$\sum_{n_1}^{n_1} \lg Z_{cp} = x; \sum_{n_1}^{n_1} \lg P = y \quad (١٢)$$

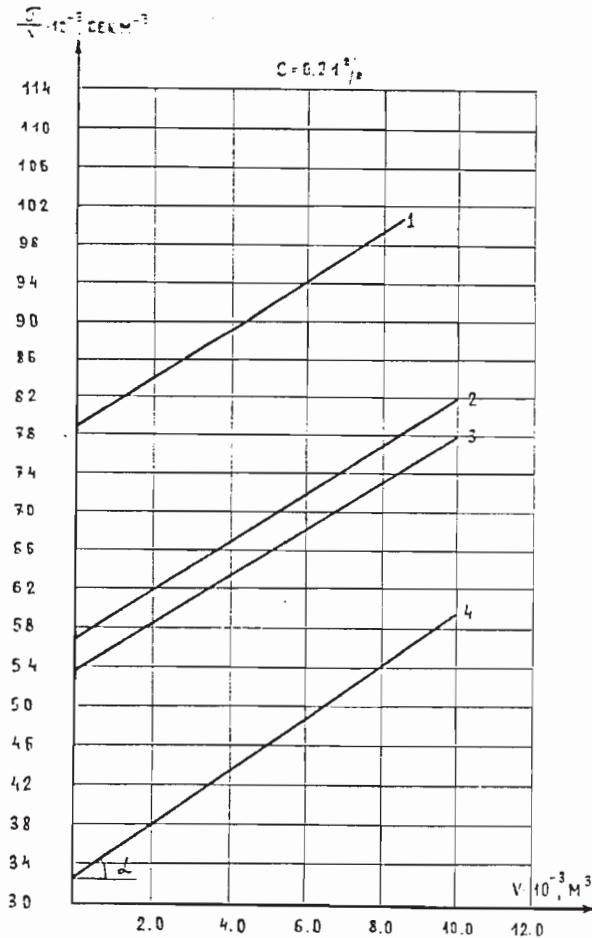
$$\sum_{n_1}^n \lg Z_{cp} = x_1; \sum_{n_1}^n \lg P = y_1$$

$$P = 57,7 \text{ ; KN/M}^2 \text{ ; } \sum_{cp} 10^{-11} = 31,15 C^2 - 21,65 C + 5,87 \quad (18)$$

$$P = 82,1 \text{ KN/M}^2 \text{ ; } \sum_{cp} 10^{-11} = 40,9 C^2 - 31,4 C + 8,67 \quad (19)$$

$$P = 87,1 \text{ KN/M}^2 \text{ ; } \sum_{cp} 10^{-11} = 52,3 C^2 - 38,8 C + 9,38 \quad (20)$$

$$P = 147,9 \text{ KN/M}^2 \text{ ; } \sum_{cp} 10^{-11} = 39,6 C^2 - 30,8 C + 10,3 \quad (21)$$

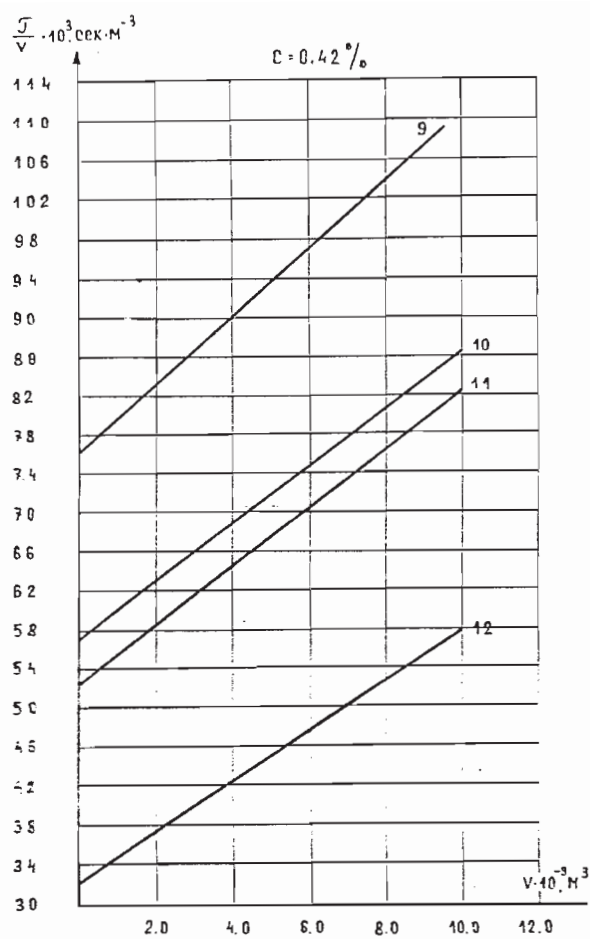


شكل (١٠)

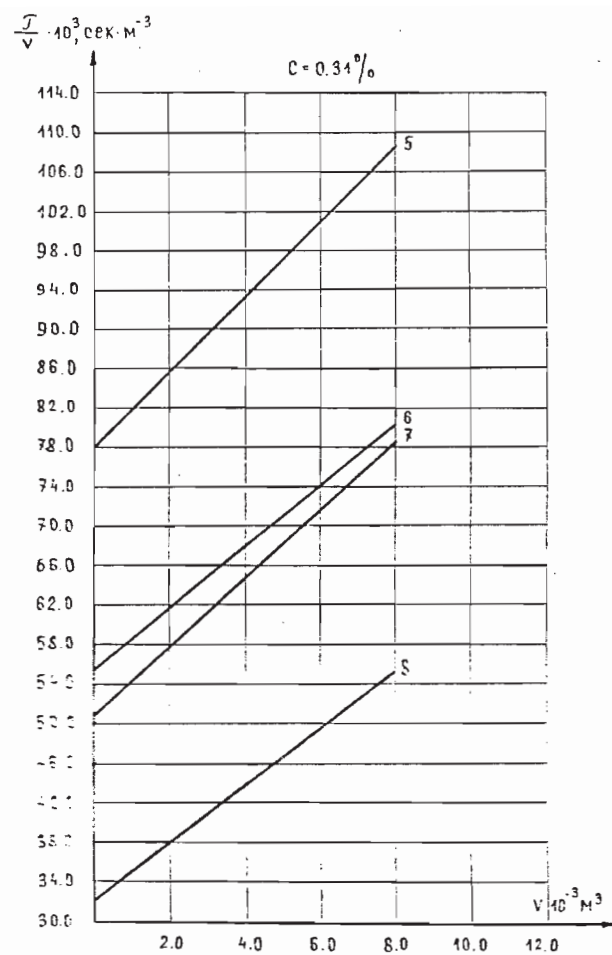
تم تحديد العوامل الموءثرة على عملية الترشيح المذكورة من خلال تجارب مخبرية لمحلل مختلف التراكيز من ماء الحديد .

ويبين الشكل (١٥) المنحنيات البيانية الممثلة لهذه العلاقات .

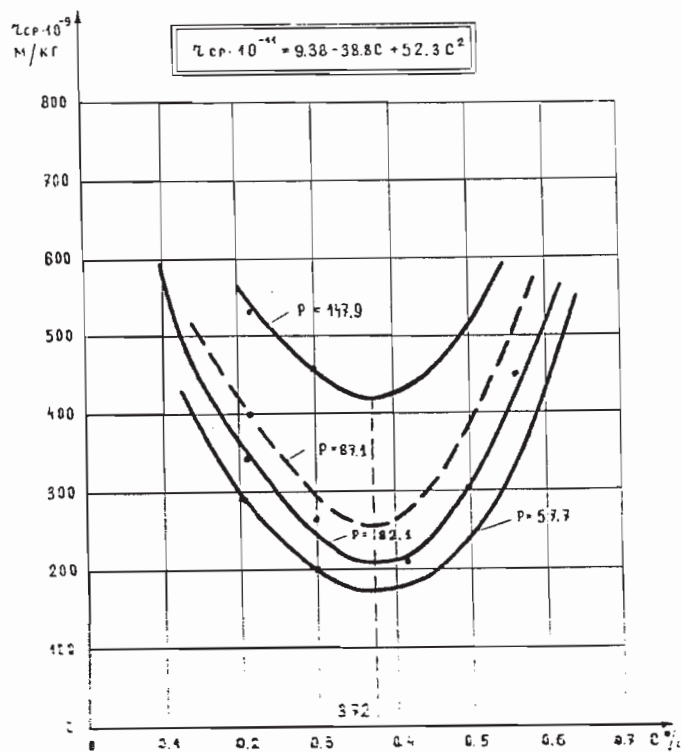
ج - يمكن تحديد ($\tan \phi$) و (y) في العلاقات السابقة من أجل التراكيز والضغوط المدروسة . باستخدام المنحنيات المبينة على الأشكال ١٠ ، ١١ ، ١٢ ، ١٣ ، وذلك لـ (١٦) سلسلة من التجارب . وقد ضمت كل سلسلة ٤ تجارب لقياس زمن تمرير / ٢ / ل من السائل .



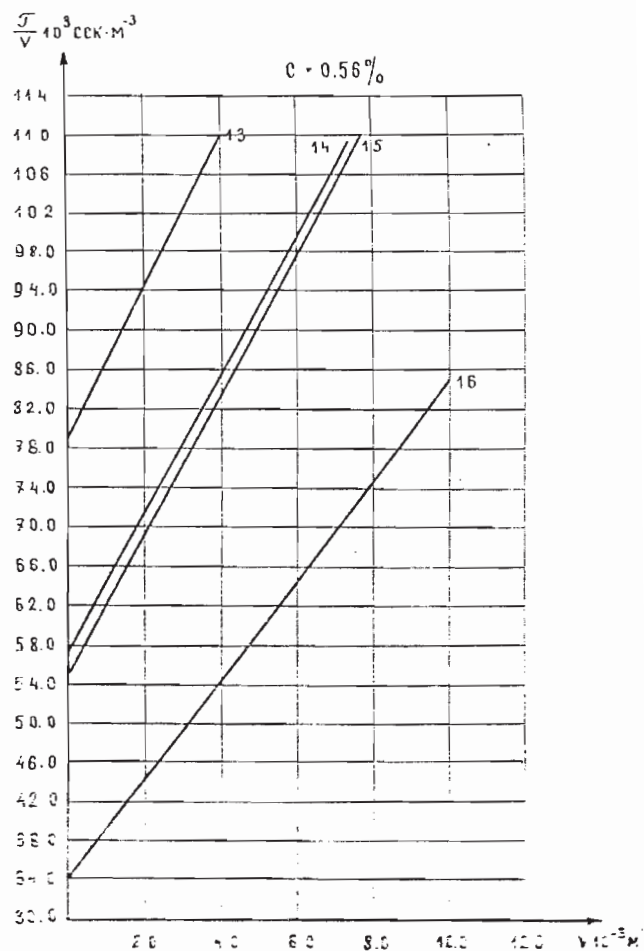
شكل (١٢)



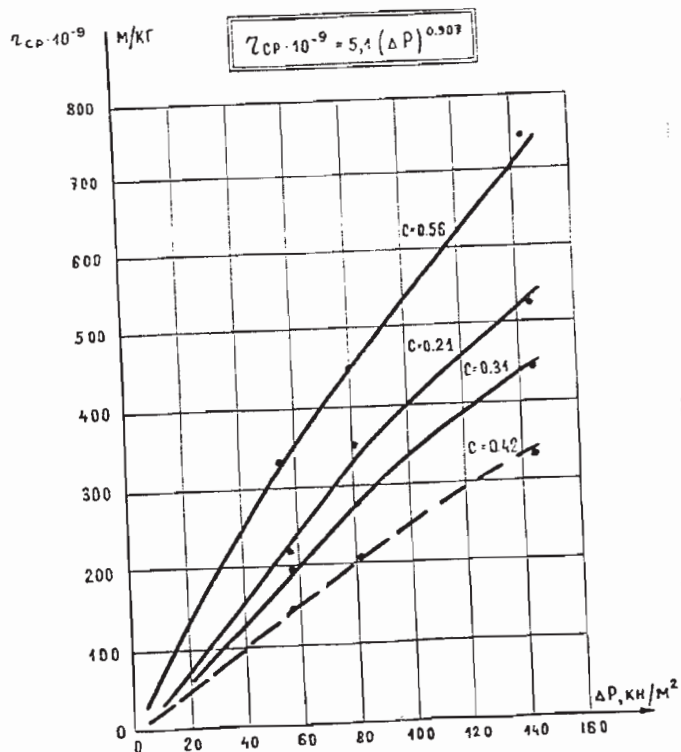
شكل (١١)



شكل (١٤)



شكل (١٣)



شكل (١٥)

٥- الاستنتاجات : يمكن مما سبق التوصل

الى الاستنتاجات :
التالية :

١- يمكن استخدام المرشحات الهيكلية في ازالة شوائب الحديد من المياه الجوفية دون استخدام طبقة مسيقة التشكل من مادة أخرى . حيث أن ماءات الحديد التي تتشكل خلال عملية الترشيح تلعب دور هذه الطبقة . كما يمكن من الناحية النظرية استخدام هذه الطريقة لفصل الشوائب المشابهة للحديد من المياه .

٢- ان النسبة المثلثية للحديد الموءكسد خلال فترة التعبئة هي ٢٠-٣٠ ٪ من الحديد الشائبي الموجود في المياه أما السرعة المثلثية فهي بحدود ٠.٦ م / ساعة يمكن أن ترفع خلال عملية الترشيح حتى ١.٢ - ١.٢ م / ساعة .

٣- تعتبر الهياكل الفخارية بمسام ٨٠ - ١٢٠ ميكرونا من أفضل المرشحات من حيث انتشارها ومواصفاتها التقنية وسيئتها الوحيدة أنها هشة .

٤- تعتبر البنية المتشكلة من ماءات الحديد ذات ميكانيزم معقد . فهي تتشكل تحت تأثير عوامل ميكانيكية وفيزيائية - كيميائية - كهربائية وتدل الابحاث الاخيرة على الدور الكبير الذي تلعبه بكتريات الحديد في تشكيل وتركيب هذه الطبقة (١١) . وهي بحاجة الى دراسات عقلية .

٥- تفيد هذه الدراسات في التطبيقات العملية للحالات المشابهة في الصناعات المختلفة التي تستخدم

المرشحات الهيكلية

٦- يمكن باستخدام هذه الطريقة اعداد المحطات في المصانع بشكل مسبق ، لاشها تتلاءم مع التدفقات المحدودة . حتى ١٠٠٠ م^٣ / يوم وهي طريقة اقتصادية ويمكن أن تفيد في معالجة المياه الجوفية في القطر (٢ ، ٩ ، ١١ ، ١٢) .

=====

THE USE OF PATRONE FILTER IN GROUND WATER TREATMENT

(ABSTRACT)

One of the complex operations and spread on a large scale in the different industries , and water - treatment works is the process of separating certain material by its filtration through a cake able to be pressed which is preformed on the surface of patrone filtration . The paper includes the results of emirical studies on the operation of iron separation from ground water by using patron filters and a pressed zone of iron hydroxide [$Fe(OH)_3$] without using additional filtering material . We present in this study , control formulas for a bi - step process filling and zone forming . The study also shows the factors influencing them two steps for the purpose of reaching optimum conditions for formation of iron hydroxide zone (Filtration velocity, liquid concentration , pressure , type of filter, porousness , etc.) lead to have a longer filtration cycle whiche can outpass mouths .

تنقية

- 1- Filtrovane Spomoshu Namivnova Sloia V.DDR; WWT- 17 1967;N 12 F.TSAPERNEK .
- 2- Primenenie Pattronnova Filtra Snamivnim Sloem O .ISAPERNEK.
- 3- Obezgelzovanie Podzemnikh Bicarbonatno-sulfatnikh vod na patronnikh filtrakh HASSAN. K. 1976 .
- 4- EHS- metod Obezgilezovania Gruntovekh vod .TeKN No.6,1965
- 5 - Expeniercer with diatomite filtration in New- york state jour.A WWA July 1967; Vo 59 N7
- 7 - Filtrovane,Chemia 1971,B.A . Kodnikov .
- 8- Compressible cake filtration by M.G.Perry Filtration and Separation 1968 V5 No.6 .
- 9- تنقية المياه بالترشيح عبر الجرار الفخارية د.م شلي الشامي . د.م عمر كرمو ،مجلة جامعة دمشق في العلوم الاساسية والتطبيقية ١٩٨٧
- 10- Metodika ekcperemintalnovo operdelenia parametrov filtrovania , NECHEMMASH 1970.
- 11- Malogabaretnie ustanovki dlia udalinia margantsa (Mn)ez podzemnekh vod G.Merencher-3 symposium Bolgaria Plovdiv 1985.

12 - R.P. Korotcheva.Optimizatsie
Protsessa Obezgelezovania na
pattonnikh filtrakh plovdev .
1985 .